

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR2004/002237

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C01G25/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C01G

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	VIDMAR P ET AL: "Effects of Trivalent Dopants on the Redox Properties of Ce _{0.6} Zr _{0.4} O ₂ Mixed Oxide" JOURNAL OF CATALYSIS, ACADEMIC PRESS, DULUTH, MN, US, vol. 171, no. 1, 1 October 1997 (1997-10-01), pages 160-168, XP004468793 ISSN: 0021-9517 the whole document	1-5, 14, 15
A	EP 0 955 267 A (ANAN KASEI CO LTD) 10 November 1999 (1999-11-10) example 1	8-13

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- *Z* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

5 April 2005

Date of mailing of the international search report

13/04/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Siebel, E

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/FR2004/002237

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 03/020643 A (MONTARDI YVAN ; ROHART EMMANUEL (FR); MARTIN JEAN-VALERY (FR); RHODIA) 13 March 2003 (2003-03-13)	1-5
A	page 1, line 29 - line 30 page 1, line 37 - page 2, line 18 page 3, line 15 - line 33 page 5, line 1 - line 10 page 6, line 3 - page 7, line 2; examples 1,2	7-13
A	----- WO 98/16472 A (RHONE POULENC INC) 23 April 1998 (1998-04-23) page 1, line 32 - page 2, line 30 page 4, line 22 - page 6, line 30 page 8, line 12 - line 21 page 12, line 24 - line 29 examples 1-3	1-5,7-15
X	----- FR 2 756 819 A (RHONE POULENC CHIMIE) 12 June 1998 (1998-06-12)	1-5
A	page 2, line 13 - line 27 page 3, line 13 - line 23 page 4, line 5 - page 5, line 12 page 6, line 1 - line 24 page 7, line 1 - page 8, line 5	7-15
A	----- EP 1 053 779 A (DAIHATSU MOTOR CO LTD ; CATALER CORP (JP)) 22 November 2000 (2000-11-22) claims 1-14	6
X	----- DATABASE CA CHEMICAL ABSTRACT, COLOMBUS, OHIO, USA; AN 134:314693 2000, YANG ZHIBO ET. AL: "CeO ₂ -ZrO ₂ solid solutions prepared by modified sol-gel method and their characteristics" XP002199922 abstract	1-5

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR2004/002237

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0955267	A	10-11-1999	JP 10194742 A	28-07-1998
			DE 69724655 D1	09-10-2003
			DE 69724655 T2	24-06-2004
			EP 0955267 A1	10-11-1999
			US 6171572 B1	09-01-2001
			CN 1241988 A ,C	19-01-2000
			WO 9829341 A1	09-07-1998
WO 03020643	A	13-03-2003	FR 2829129 A1	07-03-2003
			WO 03020643 A1	13-03-2003
WO 9816472	A	23-04-1998	US 5723101 A	03-03-1998
			US 5747401 A	05-05-1998
			AT 232838 T	15-03-2003
			AU 4394097 A	11-05-1998
			BR 9712315 A	23-01-2001
			CA 2268830 A1	23-04-1998
			CN 1241989 A	19-01-2000
			DE 69719211 D1	27-03-2003
			DE 69719211 T2	18-12-2003
			EP 0946420 A1	06-10-1999
			ES 2193400 T3	01-11-2003
			WO 9816472 A1	23-04-1998
			JP 2001504428 T	03-04-2001
			KR 2000049124 A	25-07-2000
			NO 991763 A	14-06-1999
			ZA 9709181 A	23-07-1998
FR 2756819	A	12-06-1998	FR 2756819 A1	12-06-1998
			CA 2274013 A1	11-06-1998
			CN 1244177 A	09-02-2000
			EP 0950022 A1	20-10-1999
			WO 9824726 A1	11-06-1998
			JP 2000505771 T	16-05-2000
			KR 2000057428 A	15-09-2000
			NO 992741 A	05-08-1999
			TW 426542 B	21-03-2001
			US 2002115563 A1	22-08-2002
EP 1053779	A	22-11-2000	JP 11151439 A	08-06-1999
			EP 1053779 A1	22-11-2000

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale No
PCT/FR2004/002237

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 C01G25/00

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)
CIB 7 C01G

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)
EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	VIDMAR P ET AL: "Effects of Trivalent Dopants on the Redox Properties of Ce _{0.6} Zr _{0.4} O ₂ Mixed Oxide" JOURNAL OF CATALYSIS, ACADEMIC PRESS, DULUTH, MN, US, vol. 171, no. 1, 1 octobre 1997 (1997-10-01), pages 160-168, XP004468793 ISSN: 0021-9517 le document en entier	1-5, 14, 15
A	EP 0 955 267 A (ANAN KASEI CO LTD) 10 novembre 1999 (1999-11-10) exemple 1	8-13

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités:

- *A* document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- *E* document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- *L* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- *O* document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- *P* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- *T* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- *X* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- *Y* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- *Z* document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

5 avr11 2005

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

13/04/2005

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale

Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Siebel, E

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale No

PCT/FR2004/002237

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 03/020643 A (MONTARDI YVAN ; ROHART EMMANUEL (FR); MARTIN JEAN-VALERY (FR); RHODIA) 13 mars 2003 (2003-03-13)	1-5
A	page 1, ligne 29 - ligne 30 page 1, ligne 37 - page 2, ligne 18 page 3, ligne 15 - ligne 33 page 5, ligne 1 - ligne 10 page 6, ligne 3 - page 7, ligne 2; exemples 1,2	7-13
A	----- WO 98/16472 A (RHONE POULENC INC) 23 avril 1998 (1998-04-23) page 1, ligne 32 - page 2, ligne 30 page 4, ligne 22 - page 6, ligne 30 page 8, ligne 12 - ligne 21 page 12, ligne 24 - ligne 29 exemples 1-3	1-5,7-15
X	----- FR 2 756 819 A (RHONE POULENC CHIMIE) 12 juin 1998 (1998-06-12)	1-5
A	page 2, ligne 13 - ligne 27 page 3, ligne 13 - ligne 23 page 4, ligne 5 - page 5, ligne 12 page 6, ligne 1 - ligne 24 page 7, ligne 1 - page 8, ligne 5	7-15
A	----- EP 1 053 779 A (DAIHATSU MOTOR CO LTD ; CATALER CORP (JP)) 22 novembre 2000 (2000-11-22) revendications 1-14	6
X	----- DATABASE CA CHEMICAL ABSTRACT, COLOMBUS,OHIO,USA; AN 134:314693 2000, YANG ZHIBO ET. AL: "CeO2-ZrO2 solid solutions prepared by modified sol-gel method and their characteristics" XP002199922 abrégé	1-5

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande internationale No

PCT/FR2004/002237

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
EP 0955267	A	10-11-1999	JP 10194742 A	28-07-1998
			DE 69724655 D1	09-10-2003
			DE 69724655 T2	24-06-2004
			EP 0955267 A1	10-11-1999
			US 6171572 B1	09-01-2001
			CN 1241988 A ,C	19-01-2000
			WO 9829341 A1	09-07-1998
WO 03020643	A	13-03-2003	FR 2829129 A1	07-03-2003
			WO 03020643 A1	13-03-2003
WO 9816472	A	23-04-1998	US 5723101 A	03-03-1998
			US 5747401 A	05-05-1998
			AT 232838 T	15-03-2003
			AU 4394097 A	11-05-1998
			BR 9712315 A	23-01-2001
			CA 2268830 A1	23-04-1998
			CN 1241989 A	19-01-2000
			DE 69719211 D1	27-03-2003
			DE 69719211 T2	18-12-2003
			EP 0946420 A1	06-10-1999
			ES 2193400 T3	01-11-2003
			WO 9816472 A1	23-04-1998
			JP 2001504428 T	03-04-2001
			KR 2000049124 A	25-07-2000
			NO 991763 A	14-06-1999
			ZA 9709181 A	23-07-1998
FR 2756819	A	12-06-1998	FR 2756819 A1	12-06-1998
			CA 2274013 A1	11-06-1998
			CN 1244177 A	09-02-2000
			EP 0950022 A1	20-10-1999
			WO 9824726 A1	11-06-1998
			JP 2000505771 T	16-05-2000
			KR 2000057428 A	15-09-2000
			NO 992741 A	05-08-1999
			TW 426542 B	21-03-2001
			US 2002115563 A1	22-08-2002
EP 1053779	A	22-11-2000	JP 11151439 A	08-06-1999
			EP 1053779 A1	22-11-2000

COMPOSITION A BASE D'OXYDE DE CERIUM ET D'OXYDE DE
ZIRCONIUM A REDUCTIBILITE ET SURFACE ELEVEES, PROCEDES DE
PREPARATION ET UTILISATION COMME CATALYSEUR

5

La présente invention concerne une composition à base d'oxyde de
cérium et d'oxyde de zirconium à réductibilité et surface élevées, ses procédés
10 de préparation et son utilisation comme catalyseur.

On utilise à l'heure actuelle pour le traitement des gaz d'échappement
des moteurs à combustion interne (catalyse postcombustion automobile) des
catalyseurs dits multifonctionnels. Par multifonctionnels, on entend les
catalyseurs capables d'opérer non seulement l'oxydation en particulier du
15 monoxyde de carbone et des hydrocarbures présents dans les gaz
d'échappement mais également la réduction-notamment des oxydes d'azote
également présents dans ces gaz (catalyseurs "trois voies"). L'oxyde de
zirconium et l'oxyde de cérium apparaissent aujourd'hui comme deux
constituants particulièrement importants et intéressants pour ce type de
20 catalyseurs. Pour être efficaces, ces catalyseurs doivent présenter une surface
spécifique importante même à température élevée.

Une autre qualité requise pour ces catalyseurs est la réductibilité. On
entend par réductibilité, ici et pour le reste de la description, la capacité du
catalyseur à se réduire en atmosphère réductrice et à se réoxyder en
25 atmosphère oxydante. Cette réductibilité peut se mesurer par exemple par une
consommation d'hydrogène dans un domaine de températures donné. Elle est
due au cérium dans le cas des compositions du type de celles de l'invention, le
cérium ayant la propriété de se réduire ou de s'oxyder. Cette réductibilité doit,
bien sûr, être la plus élevée possible.

30 Or, dans l'état actuel de la technique, il apparaît que ces deux
caractéristiques sont souvent difficiles à concilier, en particulier pour les
compositions à teneur élevée en cérium, c'est à dire qu'une réductibilité élevée
dans une composition a pour contrepartie une surface spécifique plutôt faible.

L'objet de l'invention est de fournir une composition de ce type qui
35 présente en combinaison une surface spécifique élevée et une réductibilité
importante.

Dans ce but, la composition selon l'invention est à base d'oxyde de
cérium et d'oxyde de zirconium dans une proportion atomique Ce/Zr d'au

moins 1 et elle est caractérisée en ce qu'elle présente un taux de réductibilité d'au moins 70% et une surface d'au moins 15 m²/g.

L'invention concerne aussi un procédé de préparation de la composition telle que définie ci-dessus qui, selon une première variante, est caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :

- 5 - (a) on forme un mélange comprenant des composés de cérium et de zirconium;
- (b) on met en présence ledit mélange avec un composé basique ce par quoi on obtient un précipité;
- 10 - (c) on chauffe en milieu aqueux ledit précipité; puis
- (d) soit on ajoute d'abord un additif, choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés au milieu issu de l'étape précédente et on sépare ensuite
- 15 éventuellement ledit précipité;
- (d') soit on sépare d'abord ledit précipité et on ajoute ensuite ledit additif au précipité;
- (e) on soumet à un broyage le précipité obtenu à l'étape précédente;
- (f) on calcine le précipité ainsi obtenu sous gaz inerte ou sous vide, dans un
- 20 premier temps, à une température d'au moins 850°C puis sous atmosphère oxydante, dans un second temps, à une température d'au moins 400°C.

L'invention concerne en outre un autre procédé de préparation, selon une deuxième variante, qui est caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :

- 25 - (a) on forme un mélange comprenant des composés de cérium, de zirconium et, éventuellement, d'un élément précité;
- (b) on chauffe le mélange ce par quoi on obtient un précipité;
- (c) soit on ajoute d'abord un additif, choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides
- 30 carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés au milieu issu de l'étape précédente et on sépare ensuite éventuellement ledit précipité;
- (c') soit on sépare d'abord ledit précipité et on ajoute ensuite ledit additif au précipité;
- 35 - (d) on soumet à un broyage le précipité obtenu à l'étape précédente;
- (e) on calcine le précipité ainsi obtenu sous gaz inerte ou sous vide dans un premier temps à une température d'au moins 850°C puis sous atmosphère oxydante dans un second temps à une température d'au moins 400°C.

D'autres caractéristiques, détails et avantages de l'invention apparaîtront encore plus complètement à la lecture de la description qui va suivre, ainsi que des divers exemples concrets mais non limitatifs destinés à l'illustrer.

5 Pour la suite de la description, on entend par surface spécifique, la surface spécifique B.E.T. déterminée par adsorption d'azote conformément à la norme ASTM D 3663-78 établie à partir de la méthode BRUNAUER - EMMETT- TELLER décrite dans le périodique "The Journal of the American Chemical Society, 60, 309 (1938)".

10 Par lanthanides, on entend les éléments du groupe constitué par l'yttrium et les éléments de la classification périodique de numéro atomique compris inclusivement entre 57 et 71.

On précise pour la suite de la description que, sauf indication contraire, dans les fourchettes de valeurs qui sont données, les valeurs aux bornes sont incluses.

15 Les teneurs sont données en oxydes sauf indication contraire. L'oxyde de cérium est sous forme d'oxyde cérique.

Les compositions de l'invention sont du type oxydes mixtes, à base d'oxyde de cérium et d'oxyde de zirconium. Elles peuvent comprendre aussi au moins un autre élément choisi parmi les lanthanides autres que le cérium.
20 On peut donc avoir dans ce cas des compositions ternaires ou quaternaires notamment. L'élément précité peut être plus particulièrement choisi parmi le lanthane, le néodyme ou le praséodyme.

Le rapport atomique Ce/Zr est d'au moins 1. Ce rapport peut être plus particulièrement compris entre 1 et 1,4.

25 La teneur en oxyde de lanthanide autre que le cérium est généralement d'au plus 20%, en masse, par rapport à l'ensemble de la composition. Cette teneur peut être plus particulièrement d'au plus 15% et encore plus particulièrement d'au plus 10%. Elle est aussi habituellement d'au moins 1% et plus particulièrement d'au moins 5%.

30 Les compositions de l'invention présentent comme caractéristique principale une réductibilité élevée qui se traduit par un taux de réductibilité d'au moins 70%, de préférence d'au moins 75%.

La réductibilité des compositions est déterminée par la mesure de leur consommation d'hydrogène mesurée entre 200°C et 900°C. Cette mesure est
35 faite par réduction programmée en température en utilisant de l'hydrogène dilué dans l'argon. On détecte un signal avec un détecteur de conductivité thermique. La consommation de l'hydrogène est calculée à partir de la surface manquante du signal d'hydrogène de la ligne de base à 200°C à la ligne de

base à 900°C. Le taux de réductibilité représente le pourcentage de cérium réduit, étant entendu qu'1/2 mole d'H₂ consommée et mesurée par la méthode décrite plus haut correspond à 1 mole de CeIV réduit.

En outre, les compositions de l'invention possèdent une surface
5 spécifique importante. Plus précisément, cette surface est d'au moins 15 m²/g, de préférence d'au moins 20 m²/g. Cette surface peut notamment être comprise entre 15 m²/g et 60 m²/g, notamment entre 20 m²/g et 60 m²/g. La surface varie d'une manière inverse par rapport au taux de réductibilité. Ainsi pour un taux de 99%, la surface sera égale à 15 m²/g ou au voisinage de cette
10 valeur alors que pour un taux de 70% ou plus, la valeur de la surface se rapprochera de 60 m²/g. Les valeurs de surface données ci-dessus sont celles mesurées sur le produit tel qu'obtenu à l'issue des procédés qui seront décrits plus bas.

Selon une autre caractéristique, les compositions peuvent se présenter
15 avantageusement sous forme d'une solution solide. Les diagrammes de diffraction X de ces compositions révèlent dans ce cas, au sein de ces dernières, l'existence d'une seule phase pure ou homogène. Cette phase correspond en fait à une structure cristalline de type fluorine tout comme l'oxyde cérique CeO₂ cristallisé, et dont les paramètres de mailles sont plus ou
20 moins décalés par rapport à un oxyde cérique pur, traduisant ainsi l'incorporation du zirconium et, le cas échéant, de l'autre élément dans le réseau cristallin de l'oxyde de cérium et donc l'obtention d'une solution solide vraie.

Selon un mode de réalisation particulier, les compositions de l'invention
25 peuvent enfin comprendre au moins un métal précieux dont la caractéristique est d'avoir été introduit lors de la préparation même des compositions. Ce métal peut être choisi notamment parmi le platine, le rhodium, le palladium, l'iridium, l'argent ou l'or. Ce mode de réalisation présente l'avantage de conduire à des produits pour lesquels la température maximale de réductibilité
30 est fortement abaissée. La température maximale de réductibilité correspond à la température à laquelle le captage de l'hydrogène est maximal. Ceci permet d'avoir des catalyseurs dont les performances sont élevées dans des gammes de températures plus faibles. La quantité de métal est généralement d'au moins 10ppm en poids de métal par rapport au poids de l'ensemble de la
35 composition. Une quantité inférieure de métal risque de ne pas produire d'effet significatif. La quantité maximale de métal n'est pas critique. Elle est généralement d'au plus 5% en poids, une quantité supérieure est sans intérêt compte tenu du coût du métal.

Les différentes variantes du procédé de préparation des compositions de l'invention vont maintenant être décrites.

Comme indiqué plus haut, le procédé selon la première variante comporte une première étape qui consiste à préparer un mélange en milieu
5 liquide d'un composé du cérium, d'un composé du zirconium et éventuellement d'au moins un composé de l'élément précité supplémentaire.

Le mélange se fait généralement dans un milieu liquide qui est l'eau de préférence.

Les composés sont de préférence des composés solubles. Ce peut être
10 notamment des sels de zirconium, de cérium et de lanthanide. Ces composés peuvent être choisis parmi les nitrates, les sulfates, les acétates, les chlorures, les nitrates céri-ammoniacaux.

A titre d'exemples, on peut ainsi citer le sulfate de zirconium, le nitrate de zirconyle ou le chlorure de zirconyle. Le nitrate de zirconyle est utilisé le plus
15 généralement. On peut citer aussi notamment les sels de cérium IV tels que nitrates ou nitrates céri-ammoniacaux par exemple, qui conviennent ici particulièrement bien. On peut utiliser du nitrate cérique. Il est avantageux d'utiliser des sels de pureté d'au moins 99,5% et plus particulièrement d'au moins 99,9%. Une solution aqueuse de nitrate cérique peut par exemple être
20 obtenue par réaction de l'acide nitrique sur un oxyde cérique hydraté préparé d'une manière classique par réaction d'une solution d'un sel cérique, par exemple le nitrate cérique, et d'une solution d'ammoniaque en présence d'eau oxygénée. On peut également, en particulier, utiliser une solution de nitrate cérique obtenue selon le procédé d'oxydation électrolytique d'une solution de
25 nitrate cérique tel que décrit dans le document FR-A- 2 570 087, et qui constitue ici une matière première intéressante.

On notera ici que les solutions aqueuses de sels de cérium et de sels de zirconyle peuvent présenter une certaine acidité libre initiale qui peut être
ajustée par l'addition d'une base ou d'un acide. Il est cependant autant
30 possible de mettre en œuvre une solution initiale de sels de cérium et de zirconium présentant effectivement une certaine acidité libre comme mentionné ci-dessus, que des solutions qui auront été préalablement neutralisées de façon plus ou moins poussée. Cette neutralisation peut se faire par addition d'un composé basique au mélange précité de manière à
35 limiter cette acidité. Ce composé basique peut être par exemple une solution d'ammoniaque ou encore d'hydroxydes d'alcalins (sodium, potassium,...), mais de préférence une solution d'ammoniaque.

On notera enfin que lorsque le mélange de départ contient un composé du cérium dans lequel celui-ci est sous forme de Ce III, il est préférable de faire intervenir dans le cours du procédé un agent oxydant, par exemple de l'eau oxygénée. Cet agent oxydant peut être utilisé en étant ajouté au milieu réactionnel lors de l'étape (a) ou lors de l'étape (b), notamment à la fin de celle-ci.

Il est aussi possible d'utiliser un sol comme composé de départ du zirconium ou du cérium. Par sol on désigne tout système constitué de fines particules solides de dimensions colloïdales, c'est à dire des dimensions comprises entre environ 1 nm et environ 500 nm, à base d'un composé de zirconium ou de cérium ce composé étant généralement un oxyde et/ou un oxyde hydraté de zirconium ou de cérium, en suspension dans une phase liquide aqueuse, lesdites particules pouvant en outre, éventuellement, contenir des quantités résiduelles d'ions liés ou adsorbés tels que par exemple des nitrates, des acétates, des chlorures ou des ammoniums. On notera que dans un tel sol, le zirconium ou le cérium peuvent se trouver soit totalement sous la forme de colloïdes, soit simultanément sous la forme d'ions et sous la forme de colloïdes.

Le mélange peut être indifféremment obtenu soit à partir de composés initialement à l'état solide que l'on introduira par la suite dans un pied de cuve d'eau par exemple, soit encore directement à partir de solutions de ces composés puis mélange, dans un ordre quelconque, desdites solutions.

Dans la deuxième étape (b) du procédé, on met en présence ledit mélange avec un composé basique. Cette mise en présence entraîne la formation d'un précipité. On peut utiliser comme base ou composé basique les produits du type hydroxyde. On peut citer les hydroxydes d'alcalins ou d'alcalino-terreux. On peut aussi utiliser les amines secondaires, tertiaires ou quaternaires. Toutefois, les amines et l'ammoniaque peuvent être préférés dans la mesure où ils diminuent les risques de pollution par les cations alcalins ou alcalino terreux. On peut aussi mentionner l'urée. Le composé basique est généralement utilisé sous forme d'une solution aqueuse.

La manière d'effectuer la mise en présence du mélange et de la solution, c'est à dire l'ordre d'introduction de ceux-ci n'est pas critique. Toutefois, cette mise en présence peut se faire en introduisant le mélange dans la solution du composé basique. Cette manière de faire est préférable pour obtenir les compositions sous forme de solutions solides.

La mise en présence ou la réaction entre le mélange et la solution, notamment l'addition du mélange dans la solution du composé basique, peut

être effectuée en une seule fois, graduellement ou en continu, et elle est de préférence réalisée sous agitation. Elle est de préférence conduite à température ambiante.

5 L'étape suivante (c) du procédé est l'étape de chauffage du précipité en milieu aqueux.

10 Ce chauffage peut être réalisé directement sur le milieu réactionnel obtenu après réaction avec le composé basique ou sur une suspension obtenue après séparation du précipité du milieu réactionnel, lavage éventuel et remise dans l'eau du précipité. La température à laquelle est chauffé le milieu est d'au moins 100°C et encore plus particulièrement d'au moins 130°C. L'opération de chauffage peut être conduite en introduisant le milieu liquide dans une enceinte close (réacteur fermé du type autoclave). Dans les conditions de températures données ci-dessus, et en milieu aqueux, on peut préciser, à titre illustratif, que la pression dans le réacteur fermé peut varier 15 entre une valeur supérieure à 1 Bar (10^5 Pa) et 165 Bar ($1,65 \cdot 10^7$ Pa), de préférence entre 5 Bar ($5 \cdot 10^5$ Pa) et 165 Bar ($1,65 \cdot 10^7$ Pa). On peut aussi effectuer le chauffage dans un réacteur ouvert pour les températures voisines de 100°C.

20 Le chauffage peut être conduit soit sous air, soit sous atmosphère de gaz inerte, de préférence l'azote.

La durée du chauffage peut varier dans de larges limites, par exemple entre 1 et 48 heures, de préférence entre 2 et 24 heures. De même, la montée en température s'effectue à une vitesse qui n'est pas critique, et on peut ainsi atteindre la température réactionnelle fixée en chauffant le milieu par exemple 25 entre 30 minutes et 4 heures, ces valeurs étant données à titre tout à fait indicatif.

Le milieu soumis au chauffage présente généralement un pH d'au moins 5. De préférence, ce pH est basique, c'est à dire qu'il est supérieur à 7 et, plus particulièrement, d'au moins 8.

30 Il est possible de faire plusieurs chauffages. Ainsi, on peut remettre en suspension dans l'eau, le précipité obtenu après l'étape de chauffage et éventuellement un lavage puis effectuer un autre chauffage du milieu ainsi obtenu. Cet autre chauffage se fait dans les mêmes conditions que celles qui ont été décrites pour le premier.

35 L'étape suivante du procédé peut se faire selon deux modes de réalisations.

Selon un premier mode de réalisation, on ajoute au milieu réactionnel issu de l'étape précédente un additif qui est choisi parmi les tensioactifs

anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés. En ce qui concerne cet additif on pourra se référer à l'enseignement de la demande WO-98/45212 et utiliser les tensioactifs décrits dans ce document.

On peut mentionner comme tensioactifs du type anionique les éthoxycarboxylates, les acides gras éthoxylés ou propoxylés, notamment ceux de la marque ALKAMULS[®], les sarcosinates de formule $R-C(O)N(CH_3)CH_2COO^-$, les bétaines de formule $RR'NH-CH_3-COO^-$, R et R' étant des groupes alkyles ou alkylaryles, les esters phosphates, notamment ceux de la marque RHODAFAC[®], les sulfates comme les sulfates d'alcool les sulfates d'éther alcool et les éthoxylats d'alcanolamide sulfatés, les sulfonates comme les sulfosuccinates, les alkyl benzène ou alkyl naphtalène sulfonates.

Comme tensioactif non ionique, on peut mentionner les tensioactifs acétyléniques, les alcools gras éthoxylés ou propoxylés, par exemple ceux des marques RHODASURF[®] ou ANTAROX[®], les alcanolamides, les oxydes d'amine, les alcanolamides éthoxylés, les amines éthoxylées ou propoxylées à longues chaînes, par exemple ceux de la marque RHODAMEEN[®], les copolymères oxyde d'éthylène/oxide de propylène, les dérivés du sorbitan, l'éthylène glycol, le propylène glycol, le glycérol, les esters polyglycérile et leurs dérivés éthoxylés, les alkylamines, les alkylimidazolines, les huiles éthoxylées et les alkylphénols éthoxylés ou propoxylés, notamment ceux de la marque IGEPAL[®]. On peut citer aussi en particulier les produits cités dans WO-98/45212 sous les marques IGEPAL[®], DOWANOL[®], RHODAMOX[®] et ALKAMIDE[®].

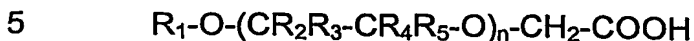
En ce qui concerne les acides carboxyliques, on peut utiliser notamment les acides mono- ou dicarboxyliques aliphatiques et parmi ceux-ci plus particulièrement les acides saturés. On peut utiliser aussi des acides gras et plus particulièrement les acides gras saturés. On peut citer ainsi notamment les acides formique, acétique, proprionique, butyrique, isobutyrique, valérique, caproïque, caprylique, caprique, laurique, myristique, palmitique, stéarique, hydroxystéarique, éthyl-2-hexanoïque et béhénique. Comme acides dicarboxyliques, on peut mentionner les acides oxalique, malonique, succinique, glutarique, adipique, pimélique, subérique, azélaïque et sébacique.

Les sels des acides carboxyliques peuvent aussi être utilisés.

Enfin, il est possible d'utiliser un tensioactif qui est choisi parmi ceux du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés.

Par produit du type éthoxylats d'alcool gras carboxyméthylés on entend les produits constitués d'alcools gras éthoxylés ou propoxylés comportant en bout de chaîne un groupement $\text{CH}_2\text{-COOH}$.

Ces produits peuvent répondre à la formule :



dans laquelle R_1 désigne une chaîne carbonée, saturée ou insaturée, dont la longueur est généralement d'au plus 22 atomes de carbone, de préférence d'au moins 12 atomes de carbone; R_2 , R_3 , R_4 et R_5 peuvent être identiques et représenter l'hydrogène ou encore R_2 peut représenter un
10 groupe CH_3 et R_3 , R_4 et R_5 représentent l'hydrogène; n est un nombre entier non nul pouvant aller jusqu'à 50 et plus particulièrement compris entre 5 et 15, ces valeurs étant incluses. On notera qu'un tensio-actif peut être constitué d'un mélange de produits de la formule ci-dessus pour lesquels R_1 peut être saturé et insaturé respectivement ou encore des produits comportant à la fois
15 des groupements $\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O-}$ et $\text{-C(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-O-}$.

Après l'addition du tensio-actif, on sépare éventuellement le précipité du milieu liquide par tout moyen connu.

Un autre mode de réalisation consiste à séparer d'abord le précipité issu de l'étape (c) puis à ajouter l'additif tensioactif à ce précipité.

20 La quantité de tensio-actif utilisée, exprimée en pourcentage en poids d'additif par rapport au poids de la composition calculé en oxyde, est généralement comprise entre 5% et 100% plus particulièrement entre 15% et 60%.

L'étape suivante du procédé consiste à soumettre à un broyage le précipité obtenu à l'étape précédente.

Ce broyage peut être réalisé de différentes manières.

Une première manière consiste à réaliser un broyage à haute énergie du type broyage humide. Un tel broyage se fait sur le précipité humide qui a été obtenu soit à l'issue de l'étape (d') soit à l'issue de l'étape (d) dans le cas où
30 ce précipité a bien été séparé de son milieu liquide d'origine. Le broyage humide peut se faire dans un broyeur à billes par exemple.

Une seconde manière consiste à effectuer un broyage à énergie moyenne en soumettant à un cisaillement une suspension du précipité, par exemple en utilisant un broyeur colloïdal ou une turbine d'agitation. Cette
35 suspension peut être une suspension aqueuse qui a été obtenue après remise en dispersion dans l'eau du précipité obtenu à l'issue des étapes (d) ou (d'). Ce peut être aussi la suspension directement obtenue à la fin de l'étape (d)

après l'addition du tensioactif sans qu'il y ait eu une séparation du précipité du milieu liquide.

A l'issue du broyage, le produit obtenu peut éventuellement être séché, par exemple par passage dans une étuve.

5 La dernière étape du procédé est une étape de calcination.

Cette calcination se fait en deux temps.

Dans un premier temps, la calcination est conduite sous gaz inerte ou sous vide. Le gaz inerte peut être l'hélium, l'argon ou l'azote. Le vide est généralement un vide primaire avec une pression partielle en oxygène inférieure à 10^{-1} mbar. La température de calcination est d'au moins 850°C. Une température en deçà de cette valeur risque de ne pas conduire à un produit présentant les caractéristiques données plus haut de réductibilité. L'augmentation de la température de calcination entraîne une augmentation de la réductibilité qui peut atteindre des valeurs de 99% vers les plus hautes températures. La température est en outre fixée à une valeur tenant compte du fait que la surface spécifique du produit est d'autant plus faible que la température de calcination mise en œuvre est plus élevée. Ainsi, généralement, la température maximale de calcination est d'au plus 1100°C car au-delà la surface spécifique risque d'être insuffisante. La durée de cette première calcination est généralement d'au moins 2 heures de préférence d'au moins 4 heures et notamment d'au moins 6 heures. Une augmentation de cette durée entraîne habituellement une augmentation du taux de réductibilité. Bien entendu, la durée peut être fixée en fonction de la température, une durée de calcination faible nécessitant une température plus élevée.

25 Dans un deuxième temps, on conduit une seconde calcination sous atmosphère oxydante, par exemple sous air. Dans ce cas, la calcination se fait généralement à une température d'au moins 400°C sur une durée qui est généralement d'au moins 30 minutes. Une température inférieure à 400°C peut rendre difficile l'élimination des additifs utilisés lors des étapes (d) ou (d')

30 décrites plus haut. Il est préférable de ne pas dépasser une température de calcination de 900°C.

Le procédé de préparation peut être aussi mis en œuvre selon une seconde variante qui va maintenant être décrite.

La première étape (a) du procédé selon cette variante est identique à celle du procédé selon la première variante et donc ce qui a été décrit plus haut à ce sujet s'applique de même ici.

La seconde étape du procédé, étape (b) est une étape dans laquelle on chauffe le mélange issu de la première étape. La température à laquelle est

menée ce chauffage ou traitement thermique, aussi appelé thermohydrolyse, peut être comprise entre 80°C et la température critique du milieu réactionnel en particulier entre 80 et 350°C, de préférence entre 90 et 200°C.

5 Ce traitement peut être conduit, selon les conditions de températures retenues, soit sous pression normale atmosphérique, soit sous pression telle que par exemple la pression de vapeur saturante correspondant à la température du traitement thermique. Lorsque la température de traitement est choisie supérieure à la température de reflux du mélange réactionnel (c'est à dire généralement supérieure à 100°C), par exemple choisie entre 150 et 10 350°C, on conduit alors l'opération en introduisant le mélange liquide contenant les espèces précitées dans une enceinte close (réacteur fermé plus couramment appelé autoclave), la pression nécessaire ne résultant alors que du seul chauffage du milieu réactionnel (pression autogène). Dans les conditions de températures données ci-dessus, et en milieux aqueux, on peut 15 ainsi préciser, à titre illustratif, que la pression dans le réacteur fermé varie entre une valeur supérieure à 1 Bar (10^5 Pa) et 165 Bar ($165 \cdot 10^5$ Pa), de préférence entre 5 Bar ($5 \cdot 10^5$ Pa) et 165 Bar ($165 \cdot 10^5$ Pa). Il est bien entendu également possible d'exercer une pression extérieure qui s'ajoute alors à celle consécutive au chauffage.

20 Le chauffage peut être conduit soit sous atmosphère d'air, soit sous atmosphère de gaz inerte, de préférence l'azote.

La durée du traitement n'est pas critique, et peut ainsi varier dans de larges limites, par exemple entre 1 et 48 heures, de préférence entre 2 et 24 heures.

25 A l'issue de l'étape de chauffage, on récupère un précipité solide qui peut être séparé de son milieu par toute technique classique de séparation solide-liquide telle que par exemple filtration, décantation, essorage ou centrifugation.

Il peut être avantageux d'introduire après l'étape de chauffage, une base telle que par exemple une solution d'ammoniaque, dans le milieu de 30 précipitation. Ceci permet d'augmenter les rendements de récupération en l'espèce précipitée.

Les étapes suivantes du procédé, étapes (c), (c'), (d) et (f) sont identiques respectivement aux étapes (d), (d'), (e) et (f) de la première variante et, là aussi, ce qui a été décrit plus haut à ce sujet s'applique de même.

35 De manière à obtenir une composition selon le mode de réalisation particulier qui a été décrit plus haut, il est possible d'ajouter au précipité issu de l'étape (d) ou (d') de la première variante ou de l'étape (c) ou (c') de la seconde, un métal précieux qui, comme indiqué précédemment, peut être

choisi notamment parmi le platine, le rhodium, le palladium, l'iridium, l'argent ou l'or. Cette addition peut se faire notamment en utilisant la technique d'imprégnation. Les valeurs de surface données plus haut s'appliquent aux compositions issues du procédé selon les deux variantes qui viennent d'être
5 décrites et qui ont été calcinées dans les gammes de températures précitées.

Les compositions de l'invention telles que décrites plus haut ou telles qu'obtenues par le procédé mentionné précédemment se présentent sous forme de poudres mais elles peuvent éventuellement être mises en forme pour se présenter sous forme de granulés, billes, cylindres ou nids d'abeille de
10 dimensions variables. Ces compositions peuvent être appliquées sur tout support utilisé habituellement dans le domaine de la catalyse, c'est à dire notamment des supports inertes thermiquement. Ce support peut être choisi parmi l'alumine, l'oxyde de titane, l'oxyde de cérium, l'oxyde de zirconium, la silice, les spinelles, les zéolites, les silicates, les phosphates de
15 silicoaluminium cristallins, les phosphates d'aluminium cristallins.

Les compositions peuvent aussi être utilisées dans des systèmes catalytiques. Ces systèmes catalytiques peuvent comprendre un revêtement (wash coat) à propriétés catalytiques et à base de ces compositions, sur un substrat du type par exemple monolithe métallique ou en céramique. Le
20 revêtement peut comporter lui aussi un support du type de ceux mentionnés plus haut. Ce revêtement est obtenu par mélange de la composition avec le support de manière à former une suspension qui peut être ensuite déposée sur le substrat.

Ces systèmes catalytiques et plus particulièrement les compositions de
25 l'invention peuvent trouver de très nombreuses applications. Ils sont ainsi particulièrement bien adaptés à, et donc utilisables, dans la catalyse de diverses réactions telles que, par exemple, la déshydratation, l'hydrosulfuration, l'hydrodénitrification, la désulfuration, l'hydrodésulfuration, la déshydrohalogénéation, le reformage, le reformage à la vapeur, le craquage, l'hydrocraquage, l'hydrogénation, la déshydrogénation, l'isomérisation, la
30 dismutation, l'oxychloration, la déshydrocyclisation d'hydrocarbures ou autres composés organiques, les réactions d'oxydation et/ou de réduction, la réaction de Claus, le traitement des gaz d'échappement des moteurs à combustion interne, la déméallation, la méthanation, la shift conversion, l'oxydation
35 catalytique des suies émises par les moteurs à combustion interne comme les moteurs diesel ou essence fonctionnant en régime pauvre. Les systèmes catalytiques et les compositions de l'invention peuvent enfin être utilisés comme pièges à NOx.

Dans le cas de ces utilisations en catalyse, les compositions de l'invention peuvent être employées en combinaison avec des métaux précieux. La nature de ces métaux et les techniques d'incorporation de ceux-ci dans ces compositions sont bien connues de l'homme du métier. Par exemple, les métaux peuvent être le platine, le rhodium, le palladium ou l'iridium, ils peuvent notamment être incorporés aux compositions par imprégnation.

Parmi les utilisations citées, le traitement des gaz d'échappement des moteurs à combustion interne (catalyse post combustion automobile) constitue une application particulièrement intéressante.

Des exemples vont maintenant être donnés.

Les tests d'évaluation qui sont mentionnés ci-dessous ont été conduits dans les conditions suivantes.

Test catalytique trois voies

Ce test permet d'évaluer dans des conditions dynamiques (fréquence d'oscillation de 1Hz) les performances des catalyseurs trois voies sous forme de poudre vis à vis de l'élimination des polluants CO, NO et hydrocarbures. Plusieurs mesures sont effectuées en isotherme en faisant varier la richesse du mélange gazeux. La température d'évaluation est de 460°C et la masse de catalyseur de 20 mg en mélange avec 150 mg de SiC utilisé comme diluant inerte. Les performances catalytiques sont données en COP (Cross Over Point) qui est défini comme le point d'intersection des courbes de conversion du CO et du NO en fonction de la richesse du mélange. Le test est effectué sur une composition de l'invention qui a été imprégnée par une solution de nitrate de rhodium suivi d'une activation sous air à 500°C 2 heures.

Taux de réductibilité

Ce taux est calculé en mettant en œuvre le principe indiqué plus haut en utilisant ici un appareil MI-100 Altamira.

Plus précisément, on utilise l'hydrogène comme gaz réducteur à 10% en volume dans l'argon avec un débit de 30 mL/mn. La détection du signal se fait avec un détecteur de conductivité thermique à 70 mA. Le protocole expérimental est le suivant : la masse échantillon pesée est de 200 mg dans un récipient préalablement taré. L'échantillon est ensuite introduit dans une cellule en quartz contenant dans le fond de la laine de quartz. L'échantillon est enfin recouvert de laine de quartz et positionné dans le four tubulaire de l'appareil de mesure. Le programme de température est le suivant :

- oxydation : montée en température jusqu'à 500°C avec une rampe de montée à 10°C/mn sous O₂ à 5% dans He;
- palier de 30 mn puis descente à 30°C;

- traitement à $T = 30^{\circ}\text{C}$ sous Ar pendant 20 mn;
- réduction : montée en température jusqu'à 900°C avec une rampe de montée à $20^{\circ}\text{C}/\text{mn}$ sous H_2 à 10 % dans Ar;
- calibration;
- 5 - traitement sous Ar de 900°C à 30°C .

EXEMPLE 1

Cet exemple concerne la préparation d'une composition à base d'oxyde de cérium et d'oxyde de zirconium dans les proportions respectives en masse
10 de 58/42.

Dans un bécher agité, on introduit 525 ml de nitrate de zirconium (80g/l) et 230 ml d'une solution de nitrate cérique ($\text{Ce}^{4+} = 236,5 \text{ g/l}$, $\text{Ce}^{3+} = 15,5 \text{ g/l}$ et acidité libre = 0,7N). On complète ensuite avec de l'eau distillée de façon à obtenir 1 litre d'une solution de nitrates.

15 Dans un réacteur agité à fond rond, on introduit 253 ml d'une solution d'ammoniaque et on complète ensuite avec de l'eau distillée de façon à obtenir un volume total de 1 litre.

La solution de nitrates est introduite en une heure dans le réacteur sous agitation constante.

20 La solution obtenue est placée dans un autoclave en acier inoxydable équipé d'un mobile d'agitation. La température du milieu est portée à 150°C pendant 2 heures sous agitation.

La suspension ainsi obtenue est alors filtrée sur Büchner. On récupère un précipité contenant 23,4 % en masse d'oxyde.

25 On prélève 100 g de ce précipité.

Parallèlement, on a préparé un gel de laurate d'ammonium dans les conditions suivantes : on introduit 250 g d'acide laurique dans 135 ml d'ammoniaque (12 mol/l) et 500 ml d'eau distillée, puis on homogénéise à l'aide d'une spatule.

30 28 g de ce gel sont ajoutés à 100 g du précipité puis l'ensemble est malaxé jusqu'à obtention d'une pâte homogène.

Le produit ainsi obtenu subit ensuite deux calcinations dans les conditions suivantes.

35 La première calcination a lieu sous azote avec un débit de 300 cc/mn à une température de 900°C pendant 4h en palier. Le produit est ensuite ramené à température ambiante. La deuxième calcination est faite dans un mélange à 10% d'oxygène dans l'azote avec un débit de 300 cm^3/mn à une température de 500°C pendant 2h en palier.

Le produit ainsi obtenu présente une surface de 59 m²/g et un taux de réductibilité de 88 %, la température maximale de réductibilité est de 505°C.

Le test catalytique trois voies indique une conversion de 100% au COP pour un produit imprégné à 0,1% en poids de rhodium.

5

EXEMPLE 2

Cet exemple concerne la préparation d'une composition à base d'oxyde de cérium et d'oxyde de zirconium dans les proportions respectives en masse de 58/42.

10 On procède comme dans l'exemple 1 jusqu'à l'obtention de la pâte homogène.

Le produit ainsi obtenu subit ensuite deux calcinations dans les conditions suivantes.

15 La première calcination a lieu sous azote avec un débit de 300 cm³/mn à une température de 1100°C pendant 6h en palier. Le produit est ensuite ramené à température ambiante. La deuxième calcination est faite dans un mélange à 10% d'oxygène dans l'azote avec un débit de 300 cm³/mn à une température de 500°C pendant 2h en palier.

20 Le produit ainsi obtenu présente une surface de 20 m²/g et un taux de réductibilité de 99 %, la température maximale de réductibilité est de 540°C.

EXEMPLE 3

25 Cet exemple concerne la préparation d'une composition à base d'oxyde de cérium, d'oxyde de zirconium, d'oxyde de lanthane et d'oxyde de praséodyme dans les proportions respectives en masse de 60/30/3/7.

30 Dans un bécher agité, on introduit 375 ml de nitrate de zirconium (80g/l), 121 ml de nitrate de cérium à l'état d'oxydation III (496 g/l), 6,6 ml de nitrate de lanthane (454 g/l) et 14 ml de nitrate de praséodyme (500 g/l). On complète ensuite avec de l'eau distillée de façon à obtenir 1 litre d'une solution de nitrates.

Dans un réacteur agité à fond rond, on introduit 200 ml d'une solution d'ammoniaque (12 mol/l), 302 ml d'eau oxygénée (110 volumes) et on complète ensuite avec de l'eau distillée de façon à obtenir un volume total de 1 litre.

35 On procède ensuite comme dans l'exemple 1 et la suspension obtenue à l'issue du traitement en autoclave est alors filtrée sur Büchner. On récupère un précipité contenant 30,5 % en masse d'oxyde.

On prélève 100 g de ce précipité et on y ajoute 36,5 g d'un gel de laurate d'ammonium préparé comme dans l'exemple 1, jusqu'à obtention d'une pâte homogène.

5 Le produit ainsi obtenu subit ensuite deux calcinations dans les conditions suivantes.

La première calcination a lieu sous azote avec un débit de $300 \text{ cm}^3/\text{mn}$ à une température de 900°C pendant 4h en palier. Le produit est ensuite ramené à température ambiante. La deuxième calcination est faite dans un mélange à 10% d'oxygène dans l'azote avec un débit de $300 \text{ cm}^3/\text{mn}$ à une
10 température de 500°C pendant 2h en palier.

Le produit ainsi obtenu présente une surface de $40 \text{ m}^2/\text{g}$ et un taux de réductibilité de 99 %, la température maximale de réductibilité est de 570°C .

EXEMPLE 4

15 Cet exemple concerne la préparation d'une composition à base d'oxyde de cérium et d'oxyde de zirconium dans les proportions respectives en masse de 58/42 et comprenant 100 ppm de palladium introduit lors de la préparation de cette composition.

On procède comme dans l'exemple 1 jusqu'à l'obtention de la pâte
20 homogène.

La pâte est alors imprégnée à 100 ppm en poids de palladium avec le protocole suivant : le pourcentage d'oxydes totaux (OT) est préalablement déterminé par une mesure de perte au feu. La quantité de solution mère de $\text{Pd}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_3)_2$ à 4,5% en masse de Pd correspondante est calculée à partir
25 du pourcentage d'OT. Pour une masse de 100 g d'OT à 100 ppm de Pd, il est nécessaire de prélever 0,222 g de solution mère. Ce prélèvement s'effectue en volume à l'aide d'une micropipette. La détermination de la densité de la solution mère se fait par pesée. La densité obtenue est de 1,0779. Le volume de solution mère à prélever est alors de $43 \mu\text{L}$. Le volume de solution mère est
30 ensuite introduit dans une fiole de 25mL et étendu avec de l'eau permutée. Cette solution est mise en contact avec la pâte, préalablement mise en suspension dans de l'eau permutée. La solution surnageante est ensuite évaporée lentement sur bain de sable.

Le produit ainsi obtenu subit ensuite deux calcinations dans les
35 conditions suivantes.

La première calcination a lieu sous azote avec un débit de $300 \text{ cm}^3/\text{mn}$ à une température de 900°C pendant 4h en palier. Le produit est ensuite ramené à température ambiante. La deuxième calcination est faite dans un

mélange à 10% d'oxygène dans l'azote avec un débit de 300 cm³/mn à une température de 500°C pendant 2h en palier.

Le produit ainsi obtenu présente une surface de 62 m²/g et un taux de réductibilité de 88 %, la température maximale de réductibilité est de 230°C.

5

EXEMPLE 5 COMPARATIF

On procède comme dans l'exemple 1 jusqu'à l'obtention de la pâte homogène.

10 Le produit est ensuite calciné sous air à une température de 900°C pendant 4h en palier.

Le produit ainsi obtenu présente une surface de 49 m²/g et un taux de réductibilité de 63 %, la température maximale de réductibilité est de 560°C.

Le test catalytique trois voies indique une conversion de 90% au COP pour un produit imprégné à 0,1% en poids de rhodium.

15

EXEMPLE 6 COMPARATIF

On procède comme dans l'exemple 1 jusqu'à l'obtention de la pâte homogène.

20 Le produit est ensuite calciné sous air à une température de 1100°C pendant 6h en palier.

Le produit ainsi obtenu présente une surface de 6 m²/g et un taux de réductibilité de 62 %, la température maximale de réductibilité est de 610°C.

EXEMPLE 7 COMPARATIF

25 On procède comme dans l'exemple 1 jusqu'à l'obtention de la pâte homogène.

Le produit est ensuite calciné dans un mélange gazeux à 10% d'hydrogène dans l'azote et à un débit de 300 cm³/mn à une température de 1100°C pendant 4h en palier.

30 Le produit ainsi obtenu présente une surface de 7 m²/g et un taux de réductibilité de 85 %, la température maximale de réductibilité est de 575°C.

REVENDICATIONS

- 5 1- Composition à base d'oxyde de cérium et d'oxyde de zirconium dans une proportion atomique Ce/Zr d'au moins 1, caractérisée en ce qu'elle présente un taux de réductibilité d'au moins 70% et une surface d'au moins 15 m²/g.
- 10 2- Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce qu'elle présente un taux de réductibilité d'au moins 75%.
- 3- Composition selon la revendication 1 ou 2, caractérisée en ce qu'elle présente une surface d'au moins 20 m²/g.
- 15 4- Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle présente une proportion atomique Ce/Zr d'au plus 1,4.
- 20 5- Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle comprend en outre au moins un autre élément choisi parmi les lanthanides autres que le cérium.
- 6- Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle comprend en outre au moins un métal précieux, choisi notamment parmi le platine, le rhodium, le palladium, l'iridium, l'argent ou l'or.
- 25 7- Procédé de préparation d'une composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :
- (a) on forme un mélange comprenant des composés de cérium, de zirconium et, éventuellement, d'un élément précité;
 - (b) on met en présence ledit mélange avec un composé basique ce par quoi
 - 30 on obtient un précipité;
 - (c) on chauffe en milieu aqueux ledit précipité; puis
 - (d) soit on ajoute d'abord un additif, choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras
 - 35 carboxyméthylés au milieu issu de l'étape précédente et on sépare ensuite éventuellement ledit précipité;
 - (d') soit on sépare d'abord ledit précipité et on ajoute ensuite ledit additif au précipité;

- (e) on soumet à un broyage le précipité obtenu à l'étape précédente;
- (f) on calcine le précipité ainsi obtenu sous gaz inerte ou sous vide dans un premier temps à une température d'au moins 850°C puis sous atmosphère oxydante dans un second temps à une température d'au moins 400°C.

5

8- Procédé de préparation d'une composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :

- (a) on forme un mélange comprenant des composés de cérium, de zirconium et, éventuellement, d'un élément précité;
- 10 - (b) on chauffe le mélange ce par quoi on obtient un précipité;
- (c) soit on ajoute d'abord un additif, choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés au milieu issu de l'étape précédente et on sépare ensuite
- 15 éventuellement ledit précipité;
- (c') soit on sépare d'abord ledit précipité et on ajoute ensuite ledit additif au précipité;
- (d) on soumet à un broyage le précipité obtenu à l'étape précédente;
- (e) on calcine le précipité ainsi obtenu sous gaz inerte ou sous vide dans un
- 20 premier temps à une température d'au moins 850°C puis sous atmosphère oxydante dans un second temps à une température d'au moins 400°C.

9- Procédé selon la revendication 7 ou 8, caractérisé en ce qu'on utilise comme composés du zirconium, du cérium et de l'élément précité un composé

25 choisi parmi les nitrates, les sulfates, les acétates, les chlorures, les nitrates céri-ammoniacaux.

10- Procédé selon l'une des revendications 7 à 9, caractérisé en ce que le chauffage du précipité de l'étape (c) ou du mélange de l'étape (b) est réalisé à

30 une température d'au moins 100°C.

11- Procédé selon l'une des revendications 7 à 10, caractérisé en ce qu'on met en œuvre un broyage humide.

35 12- Procédé selon l'une des revendications 7 à 11, caractérisé en ce qu'on effectue le broyage en soumettant à un cisaillement une suspension du précipité.

13- Procédé selon l'une des revendications 7 à 12, caractérisé en ce qu'on ajoute un métal précieux au précipité issu de l'étape (d) ou (d') ou de l'étape (c) ou (c').

5 14- Système catalytique, caractérisé en ce qu'il comprend une composition selon l'une des revendications 1 à 6.

10 15- Procédé de traitement des gaz d'échappement des moteurs à combustion interne, caractérisé en ce qu'on utilise à titre de catalyseur un système catalytique selon la revendication 14 ou une composition selon l'une des revendications 1 à 6.